**Na czwartek 19 marca 2020r.**

**Powtórzenie wiadomości i przygotowanie do sprawdzianu „Alkohole”**

**1.** **Uzupełnij tabelę, wpisując w kolumny określenia dotyczące właściwości glicerolu.**

Wybierz je spośród podanych: odczyn obojętny • odczyn kwasowy • odczyn zasadowy • ciecz • substancja stała • słodki smak • bezsmakowy • bezbarwny • żółty • bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie • nie rozpuszcza się w wodzie • higroskopijny • żrący • toksyczny • ulega reakcjom spalania • bezwonny

|  |  |
| --- | --- |
| **Właściwości glicerolu** | |
| **fizyczne** | **chemiczne** |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

**2. Napisz równanie reakcji spalania niecałkowitego glicerolu, w której jednym z produktów jest węgiel**.

Równanie reakcji chemicznej:

**3. Oceń prawdziwość podanych zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **a.** | Alkohol metylowy spala się w powietrzu jasnoniebieskim płomieniem. | **P** | **F** |
| **b.** | Alkohol metylowy jest bardzo toksyczny, a jego spożycie może być przyczyną śmierci. | **P** | **F** |

**4. Zaznacz właściwość, której nie ma etanol.**   
**A.** palny   
**B.** ścina białko   
**C.** bezbarwny  
**D.** bezwonny

**5. Zaznacz właściwe dokończenie zdania.**

Metanol jest zaliczany do alkoholi, ponieważ:   
**A.** łatwo rozpuszcza się w wodzie.       **C.** ma odczyn obojętny.  
**B.** ma grupę funkcyjną –OH.                **D.** ulega reakcji spalania.

**6. Oblicz zawartość procentową (procent masowy) węgla w pentanolu**

**……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

**7. Podaj dane dotyczące alkoholu o 5 atomach węgla.**

- nazwa:**……………………………………………………………….**

- właściwości fizyczne:

**. ……………………………………………………………………………………….**

**. ……………………………………………………………………………………….**

**. ……………………………………………………………………………………….**

**. ………………………………………………………………………………………..**

- równanie reakcji spalania całkowitego

**…………………………………………………………………………………………….**

**Skorzystaj z notatki z lekcji o właściwościach alkoholi monohydroksylowych.**

**8.** **Uzupełnij tabelę**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Nazwa alkoholu** | **Wzór sumaryczny** | **Wzór półstrukturalny** | **Nazwa grupy alkilowej** |
| butanol |  |  |  |
|  | C5H11OH |  |  |
|  |  |  | etylowa |

**9.** **Napisz wzór strukturalny i nazwę alkoholu o 8 atomach wodoru w cząsteczce.**

Wzór półstrukturalny: Nazwa: ……………………………..

**10. Równanie reakcji otrzymywania alkoholu etylowego drogą fermentacji alkoholowej**

**…………………………………………………………………………………………………**

\* **W 200 cm3 etanolu o gęstości d = 0,789 g/cm3 rozpuszczono 50 mg jodu. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu**.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..